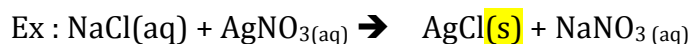


Réactions de déplacement double

Échange de cations entre 2 composés ioniques, généralement en solution aqueuse.



(A et B = cations, C et D = anions)



AgCl est insoluble dans l'eau; il forme un composé solide : un précipité.

Précipité : Un solide qui sépare d'une solution à la suite d'une réaction chimique

Ex : (p132 bas de la page)

1. Comment détermine-t-on les produits?

- On doit décomposer les réactifs :

2. Lequel des produits – s'il y en a – formera un précipité à partir de la solution

- K^+ , Na^+ , Li^+ forment des composés **SOLUBLES** avec tous les anions
- Tous les NITRATES (NO_3^-) sont **SOLUBLES**
- La plupart des sulfates (SO_4^{2-}) sont **SOLUBLES**
 - i. **SAUF AVEC** : Ca^{2+} , Sr^{2+} , Ba^{2+} , Ra^{2+} , et Pb^{2+} (**INSOLUBLES**)
- L'iodure de plomb (II) (PbI_2) est **INSOLUBLE**
- Si les 2 composés sont **SOLUBLES**, il n'y aura **aucune réaction**.

Ex : $\text{PbCl}_2 (\text{aq}) + \text{Li}_2\text{SO}_4 (\text{aq})$

p.134 #25

Réactions de déplacement double qui libèrent un gaz : (lecture en groupes)

- Faire exemple p. 134 au tableau
 - Déplacement double + décomposition
 -

Ex : #26 a)

Faire b)